PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

09-059292

(43) Date of publication of application: 04.03.1997

(51)Int.CI.

CO7H 19/06

(21)Application number: 07-240927

(71)Applicant: YAMASA SHOYU CO LTD

(22)Date of filing:

25.08.1995

(72)Inventor: MORI TAKEYA

(54) PRODUCTION OF 4-AMINOPYRIMIDINE NUCLEOSIDE

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To easily obtain the subject compound under mild condition by protecting the hydroxyl group of the sugar part of a 4-hydroxypyrimidine nucleoside with (CH3)3Si group, reacting with phosphorus oxychloride, etc., and reacting with ammonia water without separating the intermediate.

SOLUTION: The objective 4-aminopyrimidine nucleoside of formula II (e.g. cytidine) is easily produced under mild reaction condition by dissolving a 4- hydroxypyridine nucleoside expressed by formula I (R1 is H, a lower alkyl or a halogen; R2 to R5 are each H or OH) (e.g. uridine) in a solvent such as pyridine, adding trimethylsilyl chloride to the solution. stirring for 1hr at room temperature to protect the hydroxyl group of the sugar part with trimethylsilyl group, adding phosphorus oxychloride or 4chlorophenyl phosphorodichloridate, reacting for 4hr at room temperature, adding 25% ammonia water to the reaction product without isolating the obtained intermediate and reacting for 2hr at 50°C to effect the removal of the trimethylsilyl group and the amination of the 4position of the base part.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公照番号

特開平9-59292

(43)公開日 平成9年(1997)3月4日

(51) Int.Cl. 4

識別配号

庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

C07H 19/06

C07H 19/06

審査請求 未請求 請求項の数1 FD (全 3 頁)

(21)出願番号

特度平7-240927

(71)出額人 000008770

(22)出顧日

平成7年(1995)8月25日

千葉県銚子市新生町2丁目10番地の1

(72)発明者 盛 健也

千葉県銚子市末広町1-12

ヤマサ醤油株式会社

(54) 【発明の名称】 4-アミノビリミジンヌクレオシドの製造法

(57)【要約】

【課題】 4-アミノビリミジンヌクレオシドの簡便な製造法の提供を目的とする。

【解決手段】 式[I]で表される4-アミノビリミジンヌクレオシドの製造法であって、式[I]]で表される4-ヒドロキシビリミジンヌクレオシドの糖部水酸基をトリメチルシリル基で保護した後、オキシ塩化リンまたは4-クロロフェニルホスホロジクロリデートと反応させ、得られた中間体を単離することなくアンモニア水と反応させてトリメチルシリル基の除去と塩基部4位のアミノ化を行い式[I]で表される4-アミノビリミジンヌクレオシドを得ることを特徴とする4-アミノビリミジンヌクレオシドを得ることを特徴とする6-アミノビリミジンヌクレオシドの製造法に関する。

【化1】

[12]

(式中、R,は水素原子、低級アルキル基、ハロゲン原子を示し、R,、R,、R,およびR,は、同一であっても異なっていてもよく、水素原子または水酸基を示す。)

【特許請求の範囲】

【請求項 】】 式[[]

【化1】

$$R_3$$
 R_5 R_1

1

(式中、R1は水素原子、低級アルキル基、ハロゲン原子を示し、R1、R1、R1、およびR1は、同一であっても異なっていてもよく、水素原子または水酸基を示す。)で表される4-アミノビリミジンヌクレオシドの製造法であって、式[II]

【化2】

[II]

(式中、R、、R、、R、、R、およびR、は前記と同意義。)で表される4-ヒドロキシピリミジンヌクレオシドの糖部水酸基をトリメチルシリル基で保護した後、オキシ塩化リンまたは4-クロロフェニルホスホロジクロリデートと反応させ、得られた中間体を単離することなくアンモニア水と反応させてトリメチルシリル基の除去と塩基部4位のアミノ化を行い上記式[I]で表される4-アミノビリミジンヌクレオシドを得ることを特徴とする4-アミノビリミジンヌクレオシドの製造法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、4-アミノビリミジンヌクレオシドのワンポットによる簡便な製造法に関するものである。

[0002]

【従来の技術】従来、4-アミノビリミジンヌクレオシドの代表的な製造法としては、4-ヒドロキシビリミジンヌクレオシドの糖部水酸基を適当な保護基で保護した後、塩基部4位に1、2、4-トリアゾール基に導入した後、アンチェア水で加盟する方法(1 Char Soc. Parkin Land

2

sI,1982,p.1171-1176、].Org.Chem.,1982,47,p.3623-36 28)、シリル基で水酸基を保護した後、塩基部4位にベンジルアミノ基を導入し、最後にベンジル基を脱離する方法(日本薬学会第113年会講演要旨集、1993、p.132)などが報告されている。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、上記従来法はいずれも多くの工程を経て初めて目的とする4-アミノビリミジンヌクレオシドを取得するという方法で10 あり、必ずしも簡便な方法とは言えなかった。したがって、本発明は、4-アミノビリミジンヌクレオシドの簡便な製造法の提供を目的とするものである。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上述の目的を達成するために鋭意研究を重ねた結果、4-ヒドロキシビリミジンヌクレオシドから簡便な方法で4-アミノビリミジンヌクレオシドを合成できることを見いだし、本発明を完成させた。すなわち、本発明は、式[[]

20 [0005]

【化3】

【0006】(式中、 R_1 は水素原子、低級アルキル基、ハロゲン原子を示し、 R_1 、 R_3 、 R_4 および R_4 は、同一であっても異なっていてもよく、水素原子または水酸基を示す。)で表される4-アミノビリミジンヌクレオシドの製造法であって、式 $\begin{bmatrix} I & I \end{bmatrix}$

[0007]

【化4】

30

40

HO
$$R_2$$
 R_3 R_5

[11]

- ニトロ-1, 2, 4-トリアゾール基に導入した後、 【0008】(式中、R, R, R, R, R, およびR, はアンモニア水で処理する方法(J.Chem.Soc., PerkinTran 50 前記と同意義。)で表される4-ヒドロキシビリミジン

ヌクレオシドの糖部水酸基をトリメチルシリル基で保護 した後、オキシ塩化リンまたは4-クロロフェニルホス ホロジクロリデートと反応させ、得られた中間体を単離 することなくアンモニア水と反応させてトリメチルシリ ル基の除去と塩基部4位のアミノ化を行い上記式[1] で表される4-アミノビリミジンヌクレオシドを得るこ とを特徴とする4-アミノビリミジンヌクレオシドの製 造法に関するものである。

[0009]

式[11]で表される4-ヒドロキシピリミジンヌクレ オシドである。式中、R,で表される低級アルキル基と しては、メチル、エチル、プロピル、イソプロピルなど の炭素数1~5程度のアルキル基を、ハロゲン原子とし てはフッ素、ヨウ素、臭素または塩素をそれぞれ例示す ることができる。このような原料化合物は公知化合物で あり、市販品か、常法にしたがって調製したものを本発 明方法に使用すればよい。

【0010】本発明方法は、まず原料化合物の水酸基を ンまたは4-クロロフェニルホスホロジクロリデートと 反応させる。トリメチルシリル基の導入は常法に従って 行えばよい。たとえば、ピリジンまたはジメチルアミノ ピリジンの単独溶媒中、もしくはピリジンまたはジメチ ルアミノビリジンとジメチルホルムアミド、アセトニト リル、塩化メチレンなどとの混合溶媒中、原料化合物 1 モルに対してトリメチルシリルクロリドを1~10モル 用い、室温で0.5~2時間程度攪拌反応させることに より実施できる。

シ塩化リンまたは4-クロロフェニルホスホロジクロリ デートとの反応は、原料化合物1モルに対して1~5モ ルのオキシ塩化リンまたは4-クロロフェニルホスホロ ジクロリデートを使用し、0~50℃で1~10時間程 度攪拌反応させることにより実施することができる。

【0012】このようにして得られた中間体単離すると となく、引き続きアンモニア水と反応させ、トリメチル シリル基を除去後またはトリメチルシリル基の除去と同 時に塩基部4位をアミノ化する。すなわち、反応液に原 料化合物1モルに対して10~100モル相当のアンモ 40 い、実施例1と同様に処理して目的化合物を合成でき ニア水を添加し、0℃~70℃で1~10時間程度攪拌 することにより実施できる。

【0013】とのようにして得られた目的化合物[1] は、ヌクレオシドの通常の単離精製法(たとえば、イオ ン交換カラムクロマトグラフィー、吸着カラムクロマト グラフィーなどの各種クロマトグラフィー法、再結晶法 など)を適宜組み合せて単離精製することができる。 [0014]

【発明の効果】本発明方法は、従来の方法と比べて操作 が簡便で、反応条件も穏和で、しかもワンポットで目的 とする4-アミノビリミジンヌクレオシドを製造すると 【発明の実施の形態】本発明方法における原料化合物は 10 とができ、4-アミノビリミジンヌクレオシドの製造方 法として極めて実用的な優れた方法である。

[0015]

【実施例】以下、本発明を実施例をあげて具体的に説明 するが、本発明はこれらによって何等限定されるもので はない。

実施例1:シチジン(式[I]、R,=R,=R,=H、 $R_1 = R_2 = OH$) の合成ウリジン2.44gのビリジン 50ml溶液にTMSクロリド5.1mlを加え室温で 1時間攪拌した後、オキシ塩化リン2m1を加え、更に トリメチルシリル基で保護した後、続けてオキシ塩化リ 20 4時間室温で攪拌した。この反応液に冷水5m1を0℃ で加え30分攪拌した後、20m1の25%アンモニア 水を加え、50℃で2時間撹拌した。この反応液を減圧 濃縮した後、イオン交換樹脂(PK216)で精製し、 水-エタノールから結晶化させて目的化合物2.04g (83.9%)を得た。

> 【0016】実施例2:5-メチルシチジン(式 [I], $R_1 = CH_1$, $R_2 = R_4 = H_1$, $R_3 = R_4 = OH_1$ の合成

5-メチルウリジン25.8gのピリジン500m1浴 【0011】トリメチルシリル化した原料化合物とオキ 30 液、TMSクロリド51ml、オキシ塩化リン20m 1、冷水50m1、25%アンモニア水200m1を用 い、実施例1と同様に処理して目的化合物19.04g (74.0%)を得た。

> 【0017】実施例3:5-ブロモシチジン(式 $[I], R_1 = Br, R_2 = R_4 = H, R_3 = R_5 = OH)$

5-ブロモウリジン32.3gのピリジン500m1溶 液、TMSクロリド51ml、オキシ塩化リン20m 1、冷水50m1、25%アンモニア水200m1を用 る。